(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平11-133201

(43)公開日 平成11年(1999)5月21日

(51) Int.Cl. ⁶		識別記号		FΙ						
G 0 2 B	1/04			G 0 2	2 B	1/04		4 .		
A61L 2	7/00			A 6	l L	27/00		D		
C08F 3	0/08			C 0 8	3 F	30/08				
C09K	3/00	**		C 0 9	ЭK	3/00		U		
G02C	7/04			G 0 2	2 C	7/04				
	•		審査請求	未請求	家髓	項の数3	OL	(全 19 頁)	最終頁に	続く
(21)出願番号		特願平9-297269		(71)	上脚 人	000138	082			
		•	•			株式会	社メニ	コン		
(22)出願日		平成9年(1997)10月29日 愛知県名古屋市中区多							目21番19号	
				(72)	発明者	平谷	治之			
						爱知県	春日井	市高森台五丁	1 番地10	株
			•	:		式会社	メニコ	ン総合研究所	内	
				(72)	発明者	河口	徾			
				į		愛知県	春日井	市高森台五丁	目1番地10	株
						式会社	メニコ	ン総合研究所	i内	
				(74)	人野升	、弁理士	朝日	奈 宗太	(外1名)	
		•		i						

(54) 【発明の名称】 光学材料

(57)【要約】

【課題】 透明性にすぐれ、しかも酸素透過性、表面濡れ性および耐汚染性にすぐれ、さらに高屈折率および高耐衝撃強度である光学材料を提供すること。

【解決手段】 一般式(I):

【化39】

$$H_2C = C$$

$$CH_2 - C - O - R^2 - R^3$$

$$0$$
(I)

(式中、 R^1 は水素原子またはトリメチルシリル基、 R^2 は炭素数 $1\sim5$ のアルキレン基、 R^3 は一般式: $-Si(CH_3)_n(OSi(CH_3)_3)_{3-n}$ (式中、nは0または $1\sim3$ の整数を示す)で表わされる基を示す)で表わされるモノマーを含有した重合成分を重合させてえられた重合体からなる光学材料。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 一般式(I):

【化1】

$$H_2C = C$$

$$CH_2 - C - O - R^2 - R^3$$

$$0$$
(1)

(式中、R1は水素原子またはトリメチルシリル基、R2 は炭素数1~5のアルキレン基、R3は一般式:

 $-Si(CH_3)_n(OSi(CH_3)_3)_{3-n}$

(式中、nは0または1~3の整数を示す)で表わされ る基を示す)で表わされるモノマーを含有した重合成分 を重合させてえられた重合体からなる光学材料。

【請求項2】 一般式(I)で表わされるモノマーの量 が重合成分の1重量%以上である請求項1記載の光学材

【請求項3】 重合成分が一般式(I)で表わされるモ ノマーと共重合可能な不飽和二重結合を有するモノマー を含有したものである請求項1または2記載の光学材

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、光学材料に関す る。さらに詳しくは、たとえばコンタクトレンズ、眼内 レンズなどの眼用レンズ、人工角膜、ゴーグル、眼鏡な どに好適に使用しうる光学材料に関する。

[0002]

【従来の技術】従来、光学材料のなかでも、酸素透過性 にすぐれた酸素透過性硬質コンタクトレンズをうるため に、シロキサニルメタクリレートなどのシリコーン系の モノマーを用いた材料が種々提案されてきた。

【0003】しかしながら、シロキサニルメタクリレー トなどのシリコーン系の材料の欠点として、表面濡れ性 がわるかったり、脂質汚れに対して汚染されやすいこと があり、かかる材料からなるコンタクトレンズは、結果 的に装用感に劣っていたり、時として角膜障害を引き起 こすばあいもあった。

【0004】このような材料の表面濡れ性、脂質汚染性 に劣る欠点を改善すべく、たとえば、ヒドロキシエチル メタクリレートやメタクリル酸などの親水性モノマーを 添加して重合させてなる材料が種々提案されている。し かしながら、これら親水性モノマーは、シリコーン系モ ノマーなどの疎水性が強いモノマーとは相溶性がわる く、均一で透明な共重合体がえられないか、もしくは仮 に溶解させることができたとしても、互いに溶解しうる モノマー量が限定されるため、酸素透過性、強度、硬度 などの機能を発現させることが難しく、満足しうる材料 をうることがきわめて困難であった。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、前記従来技 術に鑑みてなされたものであり、透明性にすぐれ、しか も酸素透過性、表面濡れ性および耐汚染性にすぐれ、さ らに高屈折率および高耐衝撃強度である光学材料を提供 することを目的とする。

[0006]

【課題を解決するための手段】本発明は、一般式

(I):

[0007]

【化2】

$$H_2C = C$$

$$CH_2 - C - O - R^2 - R^3$$

$$0$$
(1)

【0008】(式中、R1は水素原子またはトリメチル シリル基、R2は炭素数1~5のアルキレン基、R3は一 般式:

 $-Si(CH_3)_n(OSi(CH_3)_3)_{3-n}$

(式中、nは0または1~3の整数を示す)で表わされ る基を示す)で表わされるモノマーを含有した重合成分 を重合させてえられた重合体からなる光学材料に関す

[0009]

【発明の実施の形態】本発明の光学材料は、前記したよ うに、一般式(I):

[0010]

【化3】

$$H_{2}C = C$$
 (I)
 $CH_{2}-C-O-R^{2}-R^{3}$

【0011】(式中、R1は水素原子またはトリメチル シリル基、R2は炭素数1~5のアルキレン基、R3は一

 $-Si(CH_3)_n(OSi(CH_3)_3)_{3-n}$

(式中、nは0または1~3の整数を示す)で表わされ る基を示す)で表わされるモノマー(以下、モノマー (A)という)を含有した重合成分を重合させてえられ た重合体からなるものである。

【0012】前記モノマー(A)は、1分子内にケイ素 原子とカルボキシル基とを併有するモノマーであり、該 モノマー(A)の作用により、えられる光学材料に、す ぐれた透明性のほか、すぐれた酸素透過性、表面濡れ性 および耐汚染性が付与され、さらには高屈折率および高 耐衝撃強度が同時に付与される。

【0013】なお、前記モノマー(A)を表わす一般式 (I)において、R1は水素原子またはトリメチルシリ ル基を示すが、かかるR1がトリメチルシリル基である

ばあい、えられた重合体を所望のレンズ形状としたのち、水またはアルコールと接触させることにより、少なくともレンズ表面にて、かかるモノマー(A)に由来するトリメチルシリル基の脱保護が行なわれることに基づき、該トリメチルシリル基をカルボキシル基に変換させることができる。このような作用によって、表面濡れ性、耐汚染性などの機能を、光学材料にあとから付与することができ、しかもR¹が水素原子であるばあいと比較して、これらの機能がより大きく発現されうるという、さらなる利点が生じる。

【0014】モノマー(A)の具体例としては、たとえ ばβートリメチルシリルメチルイタコネートモノエステ ル、β-トリメチルシリルエチルイタコネートモノエス テル、β-トリメチルシリルプロピルイタコネートモノ エステル、β-トリメチルシリルブチルイタコネートモ **ノエステル、β-トリストリメチルシロキシシリルメチ** ルイタコネートモノエステル、β-トリストリメチルシ ロキシシリルエチルイタコネートモノエステル、β-ト リストリメチルシロキシシリルプロピルイタコネートモ ノエステル、β-トリストリメチルシロキシシリルブチ ルイタコネートモノエステル、βーペンタメチルトリシ ロキシメチルイタコネートモノエステル、β-ペンタメ チルトリシロキシエチルイタコネートモノエステル、β ーペンタメチルトリシロキシプロピルイタコネートモノ エステル、β-ペンタメチルトリシロキシブチルイタコ ネートモノエステル、αートリメチルシリルーβートリ メチルシリルメチルイタコネート、αートリメチルシリ ·ルーβートリメチルシリルエチルイタコネート、αート リメチルシリルーβートリメチルシリルプロピルイタコ ネート、αートリメチルシリルーβートリメチルシリル ブチルイタコネート、αートリメチルシリルーβートリ ストリメチルシロキシシリルメチルイタコネート、αー トリメチルシリルーβートリストリメチルシロキシシリ ルエチルイタコネート、αートリメチルシリルーβート リストリメチルシロキシシリルプロピルイタコネート、 α-トリメチルシリル-β-トリストリメチルシロキシ シリルブチルイタコネート、αートリメチルシリルーβ ーペンタメチルトリシロキシメチルイタコネート、α-トリメチルシリルーβーペンタメチルトリシロキシエチ ルイタコネート、αートリメチルシリルーβーペンタメ チルトリシロキシプロピルイタコネート、αートリメチ ルシリルーβ-ペンタメチルトリシロキシブチルイタコ ネートなどがあげられ、これらは単独でまたは2種以上 を混合して用いることができる。これらのなかでは、え られる光学材料に、すぐれた透明性のほか、すぐれた酸 素透過性、表面濡れ性および耐汚染性や、高屈折率およ び高耐衝撃強度を付与する効果が大きいという点から、 式:

【0015】 【化4】

$$H_2C = C$$
 CH_3
 $CH_2 - C - O - C_3H_6 - Si - CH_3$
 CH_3
 CH_3

【0016】で表わされるβ-トリメチルシリルプロピルイタコネートモノエステルおよび式:

[0017]

【化5】

$$H_{2}C = \begin{pmatrix} CH_{3} & & & \\ & COO - SI - CH_{3} & & \\ & & CH_{3} & & CH_{3} \\ & & CH_{2} - C - O - C_{3}H_{6} - SI - CH_{3} \\ & & & CH_{3} & & \\ & & & & CH_{3} \end{pmatrix}$$

【0018】で表わされるαートリメチルシリルーβートリメチルシリルプロピルイタコネートがとくに好ましい。

【0019】前記モノマー(A)の量は、かかるモノマー(A)を用いたことによる前記のごときすぐれた効果を充分に発現させるためには、重合成分の1重量%以上、好ましくは5重量%以上であることが望ましく、またたとえば後述するモノマー(B)に対してかかるモノマー(A)が充分に均一に溶解しにくくなるおそれをなくすためには、重合成分の90重量%以下、好ましくは80重量%以下であることが望ましい。

【0020】本発明の光学材料は、その全量が前記モノマー(A)で構成された(モノマー(A)の量が100重量%である)重合成分を重合させてえられた重合体からなるものであってもよいが、本発明においては、本発明の目的を阻害しないかぎり、該モノマー(A)とともに前記モノマー(B)を含有した重合成分を用いることができる。

【0021】前記モノマー(B)は、目的とする光学材 料の性質に応じて適宜選択し、重合成分全量が100重 量%となるようにその量を適宜調整して用いることがで きるが、前記モノマー(A)の量を考慮して、重合成分 の99重量%以下、好ましくは95重量%以下の量で用 いることが望ましく、また10重量%以上、好ましくは 20重量%以上の量で用いることが望ましい。かかるモ ノマー(B)としては、たとえば非含水性の光学材料を えようとするばあいには、疎水性のモノマーやマクロモ ノマーを主として選択し、含水性の光学材料をえようと するばあいには、親水性のモノマーやマクロモノマーを 主として選択すればよい。また、機械的強度にすぐれた 光学材料をえようとするばあいには、補強性のモノマー やマクロモノマーなどを選択し、耐水性や耐溶媒性にす ぐれた光学材料をえようとするばあいには、架橋構造を 形成させるための架橋性モノマーを選択すればよい。

【0022】具体的には、たとえば、えられる光学材料にさらに酸素透過性を付与すると同時に、光学材料の機械的強度をより補強しようとするばあいには、たとえば重合性基が1個または2個のウレタン結合を介してシロキサン主鎖に結合しているポリシロキサンマクロモノマー、重合性基が直接シロキサン主鎖に結合しているポリシロキサンマクロモノマー、重合性基がアルキレン基を

介してシロキサン主鎖に結合しているポリシロキサンマ クロモノマーなどのポリシロキサンマクロモノマーがモ ノマー(B)として用いられる。

【0023】前記ポリシロキサンマクロモノマーとしては、たとえば式:

$$\begin{array}{c|c}
 & H & H \\
 & CH_3 & | \\
 & OCNCH_2 & | NCOC_2H_4OCCH = CH_2 \\
 & | & | & | \\
 & CH_3 & CH_3 & 0
\end{array}$$

【0025】で表わされるウレタン結合含有ポリシロキサンマクロモノマー(以下、マクロモノマーaという)

$$A^{1}-(U^{2})_{a2}-S^{3}-(T^{4})_{a4}-(U^{5})_{a5}-A^{6}$$

(式中、A1は一般式:

 $Y^{11} - R^{12} -$

(式中、Y¹¹はアクリロイルオキシ基、メタクリロイルオキシ基、ビニル基またはアリル基、R¹²は炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキレン基を示す)で表わされる基、A⁶は一般式:

 $-R^{62}-Y^{61}$

(式中、 R^{62} は炭素数 $1\sim6$ の直鎖状または分岐鎖状のアルキレン基、 Y^{61} はアクリロイルオキシ基、メタクリロイルオキシ基、ビニル基またはアリル基を示す)で表わされる基、 U^2 は一般式:

-X21-E22-X23-R24-

(式中、X²¹は共有結合、酸素原子または炭素数1~6のアルキレングリコール基、E²²は一NHCO-基または飽和脂肪族系、脂環式系および芳香族系から選ばれたジイソシアネート由来の末端が一CONH-基と-NHCO-基とである2価の基、X²³は酸素原子、炭素数1~6のアルキレングリコール基または一般式:

[0026]

【化7】

【0027】(式中、R²³⁵は炭素数1~6の3価の炭化水素基、R²³²は炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキレン基、E²³⁴は一CONH-基または飽和脂肪族系、脂環式系および芳香族系から選ばれたジイソシアネート由来の末端が一CONH-基と-NHCO-基とである2価の基、X²³³は共有結合、酸素原子また

などの一般式(I I):

$$-(U^5)_{n5}-A^6$$
 (II)

は炭素数1~6のアルキレングリコール基、Y231はア クリロイルオキシ基、メタクリロイルオキシ基、ビニル 基またはアリル基を示す(ただし、X233は、隣接する E²³⁴が-CONH-基であるばあい、共有結合であ り、隣接するE234がジイソシアネート由来の2価の基 であるばあい、酸素原子または炭素数1~6のアルキレ ングリコール基であり、E²³⁴は、隣接する酸素原子お よびX233のあいだでウレタン結合を形成している)) で表わされる基、R24は炭素数1~6の直鎖状または分 岐鎖状のアルキレン基を示す(ただし、X21は、隣接す るE²²が-NHCO-基であるばあい、共有結合であ り、隣接するE22がジイソシアネート由来の2価の基で あるばあい、酸素原子または炭素数1~6のアルキレン グリコール基であり、E²²は、隣接するX²¹およびX²³ のあいだでウレタン結合を形成している))で表わされ る基、U5は一般式:

 $-R^{54}-X^{53}-E^{52}-X^{51}-$

(式中、 R^{54} は炭素数 $1\sim6$ の直鎖状または分岐鎖状の アルキレン基、 X^{53} は酸素原子、炭素数 $1\sim6$ のアルキ レングリコール基または一般式:

[0028]

【化8】

$$- O - R^{535} - O 0 - E^{534} - X^{533} - R^{532} - Y^{531}$$

【0029】(式中、R⁵³⁵は炭素数1~6の3価の炭化水素基、R⁵³²は炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキレン基、E⁵³⁴は一CONH-基または飽和脂肪族系、脂環式系および芳香族系から選ばれたジイソ

シアネート由来の末端が一CONH-基と-NHCO-基とである2価の基、X533は共有結合、酸素原子また は炭素数1~6のアルキレングリコール基、Y531はア クリロイルオキシ基、メタクリロイルオキシ基、ビニル 基またはアリル基を示す(ただし、X533は、隣接する E534が-CONH-基であるばあい、共有結合であ り、隣接するE534がジイソシアネート由来の2価の基 であるばあい、酸素原子または炭素数1~6のアルキレ ングリコール基であり、E534は、隣接する酸素原子お よびX533のあいだでウレタン結合を形成している)) で表わされる基、E52は-CONH-基または飽和脂肪 族系、脂環式系および芳香族系から選ばれたジイソシア ネート由来の末端が-CONH-基と-NHCO-基と である2価の基、X51は共有結合、酸素原子または炭素 数1~6のアルキレングリコール基を示す(ただし、X 51は、隣接するE52が-CONH-基であるばあい、共 有結合であり、隣接するE52がジイソシアネート由来の 2価の基であるばあい、酸素原子または炭素数1~6の アルキレングリコール基であり、E52は、隣接するX51 およびX53のあいだでウレタン結合を形成している)) で表わされる基、S3は一般式:

[0030]

【化9】

【0031】(式中、R³¹、R³²、R³³、R³⁵およびR ³⁶はそれぞれ独立して水素原子の一部もしくは全部がフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキル基またはフェニル基、R³⁴は水素原子の一部もしくは全部がフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキル基、フェニル基または一般式:

[0032]

【化10】

【0033】(式中、R³⁴⁶およびR³⁴²はそれぞれ独立して炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキレン基、X³⁴⁵およびX³⁴⁸は共有結合、酸素原子または炭素数1~6のアルキレングリコール基、E³⁴⁴は一CONHー基または飽和脂肪族系、脂環式系および芳香族系から選ばれたジイソシアネート由来の末端が一CONHー基と-NHCO-基とである2価の基、Y³⁴¹はアクリロイルオキシ基、メタクリロイルオキシ基、ビニル基またはアリル基を示す(ただし、X³⁴⁵およびX³⁴³は、隣接するE³⁴⁴が一CONH-基であるばあい、それぞれ共有結合であり、隣接するE³⁴⁴がジイソシアネート由

来の2価の基であるばあい、それぞれ酸素原子または炭素数1~6のアルキレングリコール基であり、E 344 は、隣接する X^{345} および X^{343} のあいだでウレタン結合を形成している))で表わされる基を示し(ただし、 R^{31} 、 R^{32} 、 R^{33} 、 R^{34} 、 R^{35} および R^{36} すべてが同時に、水素原子の一部もしくは全部がフッ素原子で置換された炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキル基であるばあい、またはフェニル基であるばあいを除く)、m31は1~100の整数、m32は0~(100-(m31))の整数を示す(ただし、(m31)+(m32)は1~100の整数を示す))で表わされる基、 T^4 は一般式:

-U41-S42-

(式中、U41は一般式:

 $-R^{411}-X^{412}-E^{413}-X^{414}-R^{415}-$

(式中、R*11およびR*15はそれぞれ独立して炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキレン基、X*112およびX*114はそれぞれ独立して酸素原子、または炭素数1~6のアルキレングリコール基、E*13は飽和脂肪族系、脂環式系および芳香族系から選ばれたジイソシアネート由来の末端が一CONH-基と-NHCO-基とである2価の基を示す(ただし、E*13は、隣接するX*112およびX*114のあいだでウレタン結合を形成してい

る))で表わされる基、S⁴²は一般式:

[0034]

【化11】

$$\begin{pmatrix}
R^{421} \\
\vdots \\
Si - O \\
R^{422}
\end{pmatrix}
\begin{pmatrix}
R^{423} \\
Si - O \\
\vdots \\
R^{424}
\end{pmatrix}
\begin{pmatrix}
R^{425} \\
\vdots \\
R^{426}
\end{pmatrix}$$

【0035】(式中、R⁴²¹、R⁴²²、R⁴²³、R⁴²⁵およびR⁴²⁶はそれぞれ独立して水素原子の一部もしくは全部がフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキル基またはフェニル基、R⁴²⁴は水素原子の一部もしくは全部がフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキル基、フェニル基または一般式:

【0036】 【化12】

【0037】(式中、R⁴²⁴⁶およびR⁴²⁴²はそれぞれ独立して炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキレン基、X⁴²⁴⁵およびX⁴²⁴³は共有結合、酸素原子または炭素数1~6のアルキレングリコール基、E⁴²⁴⁴は一CONH-基または飽和脂肪族系、脂環式系および芳香族系から選ばれたジイソシアネート由来の末端が一CONH-基と-NHCO-基とである2価の基、Y⁴²⁴¹はアクリロイルオキシ基、メタクリロイルオキシ基、ビニル

基またはアリル基を示す(ただし、 X^{4245} および X^{4243} は、隣接する E^{4244} が-CONH-基であるばあい、それぞれ共有結合であり、隣接する E^{4244} がジイソシアネート由来の2価の基であるばあい、それぞれ酸素原子または炭素数 $1\sim6$ のアルキレングリコール基であり、 E^{4244} は、隣接する X^{4245} および X^{4243} のあいだでウレタン結合を形成している))で表わされる基を示し(ただし、 R^{421} 、 R^{422} 、 R^{423} 、 R^{424} 、 R^{425} および R^{426} すべてが同時に、水素原子の一部もしくは全部がフッ素原子で置換された炭素数 $1\sim6$ の直鎖状または分岐鎖状のアルキル基であるばあい、またはフェニル基であるばあいを除く)、m421は $1\sim100$ の整数を示す(ただし、(m421)+(m422)は $1\sim100$ の整数を示す))で表わされる基または一般式:

[0038]

【化13】

$$- T^{43} - S^{44} -$$
 $| S^{45} - (U^{46})_{m46} - A^{47}$

【0039】(式中、T43は一般式:

[0040]

【化14】

【0041】(式中、 R^{431} 、 R^{435} および R^{437} はそれぞれ独立して炭素数 $1\sim$ 6の直鎖状または分岐鎖状のアルキレン基、 X^{432} 、 X^{434} および X^{436} はそれぞれ独立して酸素原子、または炭素数 $1\sim$ 6のアルキレングリコール基、 T^{433} は式:

[0042]

【0043】で表わされる基(ただし、隣接する X⁴²³、X⁴³⁴およびX⁴³⁶のあいだでウレタン結合を形成している)、S⁴⁴は一般式:

[0044]

【化16】

【0045】(式中、R⁴⁴¹、R⁴⁴²、R⁴⁴³、R⁴⁴⁵およびR⁴⁴⁶はそれぞれ独立して水素原子の一部もしくは全部がフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキル基またはフェニル基、R⁴⁴⁴は水素原子の一部もしくは全部がフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキル基、フェニル基または一般式:

[0046]

【化17】

【0047】(式中、R⁴⁴⁴⁶およびR⁴⁴⁴²はそれぞれ独 立して炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキレ ン基、X4445およびX4443は共有結合、酸素原子または 炭素数1~6のアルキレングリコール基、E4444は-C ONH-基または飽和脂肪族系、脂環式系および芳香族 系から選ばれたジイソシアネート由来の末端が-CON H-基と-NHCO-基とである2価の基、Y4441はア クリロイルオキシ基、メタクリロイルオキシ基、ビニル 基またはアリル基を示す(ただし、X4445およびX4448 は、隣接するE444が-CONH-基であるばあい、そ れぞれ共有結合であり、隣接するE4444がジイソシアネ ート由来の2価の基であるばあい、それぞれ酸素原子ま たは炭素数1~6のアルキレングリコール基であり、E 4444は、隣接するX4445およびX4443のあいだでウレタ ン結合を形成している))で表わされる基を示し(ただ し、R441、R442、R443、R444、R445およびR446す べてが同時に、水素原子の一部もしくは全部がフッ素原 子で置換された炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状の アルキル基であるばあい、またはフェニル基であるばあ いを除く)、m441は1~100の整数、m442は 0~(100~(m441))の整数を示す(ただし、 (m441) + (m442) は1~100の整数を示 す))で表わされる基、S45は一般式:

[0048]

【化18】

【0049】(式中、R⁴⁵¹、R⁴⁵²、R⁴⁵³、R⁴⁵⁵およびR⁴⁵⁶はそれぞれ独立して水素原子の一部もしくは全部がフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキル基またはフェニル基、R⁴⁵⁴は水素原子の一部もしくは全部がフッ素原子で置換されていてもよい炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキル基、フェニル基または一般式:

[0050]

【化19】

R4546 - X4545 - E4544 - X4543 - R4542 - Y4541

【0051】(式中、R4546およびR4542はそれぞれ独 立して炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキレ ン基、X4545およびX4543は共有結合、酸素原子または 炭素数1~6のアルキレングリコール基、E4544は-C ONH-基または飽和脂肪族系、脂環式系および芳香族 系から選ばれたジイソシアネート由来の末端が-CON H-基と-NHCO-基とである2価の基、Y4541はア クリロイルオキシ基、メタクリロイルオキシ基、ビニル 基またはアリル基を示す(ただし、X4545およびX4543 は、隣接するE4544が-CONH-基であるばあい、そ れぞれ共有結合であり、隣接するE4544がジイソシアネ ート由来の2価の基であるばあい、それぞれ酸素原子ま たは炭素数1~6のアルキレングリコール基であり、E 4544は、隣接するX4545およびX4543のあいだでウレタ ン結合を形成している))で表わされる基を示し(ただ し、R451、R452、R453、R454、R455およびR456す べてが同時に、水素原子の一部もしくは全部がフッ素原 子で置換された炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状の アルキル基であるばあい、またはフェニル基であるばあ いを除く)、m451は1~100の整数、m452は 0~(100-(m451))の整数を示す(ただし、 (m451)+(m452)は1~100の整数を示 す))で表わされる基、U46は一般式:

 $-R^{461}-X^{462}-E^{463}-X^{464}-$

(式中、R461は炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖状のアルキレン基、X462は酸素原子、炭素数1~6のアルキレングリコール基または一般式:

[0052]

【化20】

【0053】(式中、R4625は炭素数1~6の3価の炭 化水素基、R4622は炭素数1~6の直鎖状または分岐鎖 状のアルキレン基、E4624は-CONH-基または飽和 脂肪族系、脂環式系および芳香族系から選ばれたジイソ シアネート由来の末端が一CONH-基と-NHCO-基とである2価の基、X4623は共有結合、酸素原子また は炭素数1~6のアルキレングリコール基、Y4621はア クリロイルオキシ基、メタクリロイルオキシ基、ビニル 基またはアリル基を示す (ただし、X4623は、隣接する E4624が-CONH-基であるばあい、共有結合であ り、隣接するE4624がジイソシアネート由来の2価の基 であるばあい、酸素原子または炭素数1~6のアルキレ ングリコール基であり、E4624は、隣接する酸素原子お よびX4623のあいだでウレタン結合を形成している)) で表わされる基、E463は-CONH-基または飽和脂 肪族系、脂環式系および芳香族系から選ばれたジイソシ アネート由来の末端が-CONH-基と-NHCO-基とである2価の基、X⁴⁶⁴は共有結合、酸素原子または炭素数1~6のアルキレングリコール基を示す(ただし、X⁴⁶⁴は、隣接するE⁴⁶³が-CONH-基であるばあい、共有結合であり、隣接するE⁴⁶³がジイソシアネート由来の2価の基であるばあい、酸素原子または炭素数1~6のアルキレングリコール基であり、E⁴⁶³は、隣接するX⁴⁶²およびX⁴⁶⁴のあいだでウレタン結合を形成している))で表わされる基、A⁴⁷は一般式:-R⁴⁷²-Y⁴⁷¹

(式中、 R^{472} は炭素数 $1\sim 6$ の直鎖状または分岐鎖状のアルキレン基、 Y^{471} はアクリロイルオキシ基、メタクリロイルオキシ基、ビニル基またはアリル基を示す)で表わされる基、m46は0または1を示す)で表わされる基、m2は0または1、m4は0、1、2または3、m5は0または1を示す(ただし、m2、m5およびm46はすべて同一である))で表わされるマクロモノマーなどがあげられる。

【0054】前記ポリシロキサンマクロモノマーは、単独でまたは2種以上を混合して用いることができ、その量は、目的とする光学材料の性質に応じて適宜調整すればよい。

【0055】たとえば、えられる光学材料の酸素透過性をさらに向上させようとするばあいには、たとえばシリコン含有アルキル(メタ)アクリレート、シリコン含有スチレン誘導体、アルキルビニルシランなどのシリコン含有モノマーがモノマー(B)として用いられる。

【0056】前記シリコン含有アルキル(メタ)アクリ レートとしては、たとえばペンタメチルジシロキサニル メチル (メタ) アクリレート、トリメチルシロキシジメ チルシリルプロピル (メタ) アクリレート、メチルビス (トリメチルシロキシ)シリルプロピル(メタ)アクリ レート、トリス (トリメチルシロキシ) シリルプロピル (メタ) アクリレート、モノ [メチルビス(トリメチル シロキシ)シロキシ]ピス(トリメチルシロキシ)シリ ルプロピル (メタ) アクリレート、トリス [メチルビス (トリメチルシロキシ)シロキシ]シリルプロピル(メ タ) アクリレート、メチル [ピス (トリメチルシロキ シ)]シリルプロピルグリセリル(メタ)アクリレー ト、トリス(トリメチルシロキシ)シリルプロピルグリ セリル (メタ) アクリレート、モノ [メチルビス (トリ メチルシロキシ) シロキシ] ビス (トリメチルシロキ シ)シリルプロピルグリセリル(メタ)アクリレート、 トリメチルシリルエチルテトラメチルジシロキサニルプ ロピルグリセリル (メタ) アクリレート、トリメチルシ リルメチル (メタ) アクリレート、トリメチルシリルプ ロピル (メタ) アクリレート、トリメチルシリルプロピ ルグリセリル (メタ) アクリレート、ペンタメチルジシ ロキサニルプロピルグリセリル (メタ) アクリレート、 メチルビス(トリメチルシロキシ)シリルエチルテトラ メチルジシロキサニルメチル (メタ) アクリレート、テトラメチルトリイソプロピルシクロテトラシロキサニルプロピル (メタ) アクリレート、テトラメチルトリイソプロピルシクロテトラシロキシビス (トリメチルシロキシ) シリルプロピル (メタ) アクリレート、トリメチルシロキシジメチルシリルプロピル (メタ) アクリレートなどのオルガノポリシロキサン含有アルキル (メタ) アクリレートなどがあげられる。

【0057】前記シリコン含有スチレン誘導体としては、たとえば一般式(III):

[0058]

【化21】

$$CH_2 = CH$$

$$(Si_p O_{p-1} (CH_3)_{2p+1})_q$$

$$Si_r O_{r-1} (CH_3)_{2r+1}$$
(111)

【0059】(式中、pは1~15の整数、qは0または1、rは1~15の整数を示す)で表わされるシリコン含有スチレン誘導体などがあげられる。なお、かかる一般式(III)で表わされるシリコン含有スチレン誘導体においては、pまたはrが16以上の整数であるばあいには、その合成や精製が困難となり、さらにはえられる光学材料の硬度が低下する傾向がある。また、qが2以上の整数であるばあいには、該シリコン含有スチレン誘導体の合成が困難となる傾向がある。

【0060】前記一般式(III)で表わされるシリコン 含有スチレン誘導体の代表例としては、たとえばトリス (トリメチルシロキシ)シリルスチレン、ピス(トリメ チルシロキシ) メチルシリルスチレン、ジメチルシリル スチレン、トリメチルシリルスチレン、トリス(トリメ チルシロキシ) シロキサニルジメチルシリルスチレン、 [ビス(トリメチルシロキシ)メチルシロキサニル]ジ メチルシリルスチレン、ペンタメチルジシロキサニルス チレン、ヘプタメチルトリシロキサニルスチレン、ノナ メチルテトラシロキサニルスチレン、ペンタデカメチル ヘプタシロキサニルスチレン、ヘンエイコサメチルデカ シロキサニルスチレン、ヘプタコサメチルトリデカシロ キサニルスチレン、ヘントリアコンタメチルペンタデカ シロキサニルスチレン、トリメチルシロキシペンタメチ ルジシロキシメチルシリルスチレン、トリス(ペンタメ チルジシロキシ)シリルスチレン、(トリストリメチル シロキシ)シロキサニルビス(トリメチルシロキシ)シ リルスチレン、ビス (ヘプタメチルトリシロキシ) メチ ルシリルスチレン、トリス(メチルビストリメチルシロ キシシロキシ) シリルスチレン、トリメチルシロキシビ ス (トリストリメチルシロキシシロキシ) シリルスチレ ン、ヘプタキス(トリメチルシロキシ)トリシロキサニ ルスチレン、トリス(トリストリメチルシロキシシロキ シ)シリルスチレン、(トリストリメチルシロキシヘキ サメチル) テトラシロキシ (トリストリメチルシロキシ) シロキシトリメチルシロキシシリルスチレン、ノナキス (トリメチルシロキシ) テトラシロキサニルスチレン、ビス (トリデカメチルへキサシロキシ) メチルシリルスチレン、ヘプタメチルシクロテトラシロキシビス (トリメチルシロキシ) シリルスチレン、トリプロピルテトラメチルシクロテトラシロキサニルスチレンなどがあげられる。

【0061】前記アルキルビニルシランとしては、たとえばトリメチルビニルシランなどがあげられる。

【0062】前記シリコン含有モノマーのなかでは、他の重合成分との相溶性にすぐれ、えられる光学材料の酸素透過性を向上させる効果が大きいという点から、トリス(トリメチルシロキシ)シリルプロピル(メタ)アクリレートおよびトリス(トリメチルシロキシ)シリルスチレンがとくに好ましい。

チレンがとくに好ましい。 【0063】前記シリコン含有モノマーは、単独でまたは2種以上を混合して用いることができ、その量は、目的とする光学材料の性質に応じて適宜調整すればよい。 【0064】また、えられる光学材料の親水性を向上させ、光学材料に含水性を付与しようとするばあいには、たとえば水酸基、アミド基、カルボキシル基、アミノ基、グリコール残基、ピロリドン骨格などを有する親水性モノマーなどがモノマー(B)として用いられる。 【0065】前記親水性モノマーとしては、たとえば2ーヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、ヒドロキシプロピル(メタ)アクリレート、ヒドロキシブロピル(メタ)アクリレートなどのヒドロキシアルキル(メタ)アクリレートなどのヒドロキシアルキル(メタ)アクリレートなどのヒドロキシアルキル(メタ)ア

クリレート; 2ージメチルアミノエチル(メタ)アクリレート、2ープチルアミノエチル(メタ)アクリレートなどの(アルキル)アミノアルキル(メタ)アクリレート; N, Nージメチルアクリルアミドなどのアルキル(メタ)アクリルアミド; プロピレングリコールモノ(メタ)アクリレートなどのポリグリコールモノ(メタ)アクリレート; ビニルピロリドン; (メタ)アクリル酸; 無水マレイン酸; フマル酸; フマル酸誘導体; アミノスチレン; ヒドロキシスチレンなどがあげられる。【0066】前記親水性モノマーのなかでは、他の重合

【0066】則記税水性モノマーのながでは、他の単合成分との相溶性にすぐれ、えられる光学材料の親水性を向上させる効果が大きいという点から、ビニルピロリドン、アルキル(メタ)アクリルアミド、(メタ)アクリル酸およびヒドロキシアルキル(メタ)アクリレートがとくに好ましい。

【0067】前記親水性モノマーは、単独でまたは2種 以上を混合して用いることができ、その量は、目的とす る光学材料の性質に応じて適宜調整すればよい。

【0068】また、えられる光学材料の機械的強度や耐 久性(形状安定性)を向上させ、光学材料に耐水性、耐 溶媒性を付与させようとするばあいには、共重合可能な 不飽和二重結合を 2以上有する多官能性重合性化合物である架橋性モノマーをモノマー(B) として用いることが好ましい。

【0069】前記架橋性モノマーとしては、たとえばエ チレングリコールジ (メタ) アクリレート、ジエチレン グリコールジ (メタ) アクリレート、トリエチレングリ コールジ (メタ) アクリレート、プロピレングリコール ジ (メタ) アクリレート、ジプロピレングリコールジ (メタ) アクリレート、アリル (メタ) アクリレート、 ピニル (メタ) アクリレート、トリメチロールプロパン トリ (メタ) アクリレート、メタクリロイルオキシエチ ルアクリレート、ジビニルベンゼン、ジアリルフタレー ト、アジピン酸ジアリル、トリアリルイソシアヌレー ト、α-メチレン-N-ビニルピロリドン、4-ビニル ベンジル (メタ) アクリレート、3 ービニルベンジル (xy) Pクリロイルオキシフェニル) ヘキサフルオロプロパン、 2, 2-ビス(m-(メタ)アクリロイルオキシフェニ ル) ヘキサフルオロプロパン、2, 2-ビス(o-(メ タ) アクリロイルオキシフェニル) ヘキサフルオロプロ パン、2,2-ビス(p-(メタ)アクリロイルオキシ フェニル) プロパン、2,2-ビス(m-(メタ) アク リロイルオキシフェニル)プロパン、2,2-ビス(o (メタ)アクリロイルオキシフェニル)プロパン、 1,4-ビス(2-(メタ)アクリロイルオキシヘキサ フルオロイソプロピル) ベンゼン、1,3-ビス(2-(メタ) アクリロイルオキシヘキサフルオロイソプロピ ル) ベンゼン、1,2-ビス(2-(メタ) アクリロイ

(式中、 R^4 は水素原子または CH_3 、 $sは1\sim15の整数、<math>tは1\sim(2s+1)$ の整数、 $uは0\sim2$ の整数を示す)で表わされるモノマーなどがあげられる。

【0074】前記一般式(IV)で表わされるモノマーの 代表例としては、たとえば2,2,2ートリフルオロエ チル (メタ) アクリレート、2,2,3,3ーテトラフ ルオロプロピル (メタ) アクリレート、2、2、3、3 ーテトラフルオローt-ペンチル(メタ)アクリレー ト、2,2,3,4,4,4-ヘキサフルオロブチル サフルオロー t ーヘキシル (メタ) アクリレート、2, 3, 4, 5, 5, 5-ヘキサフルオロー2, 4-ビス (トリフルオロメチル)ペンチル(メタ)アクリレー ト、2, 2, 3, 3, 4, 4 – ヘキサフルオロブチル ーヘキサフルオロイソプロピル(メタ)アクリレート、 2, 2, 3, 3, 4, 4, 4-ヘプタフルオロブチル 5-オクタフルオロペンチル (メタ) アクリレート、 2, 2, 3, 3, 4, 4, 5, 5, 5-ノナフルオロペ ンチル (メタ) アクリレート、2, 2, 3, 3, 4,

ルオキシヘキサフルオロイソプロピル) ベンゼン、1, 4-ビス(2-(メタ) アクリロイルオキシイソプロピル) ベンゼン、1,3-ビス(2-(メタ) アクリロイルオキシイソプロピル) ベンゼン、1,2-ビス(2-(メタ) アクリロイルオキシイソプロピル) ベンゼンなどがあげられる。

【0070】前記架橋性モノマーのなかでは、他の重合成分との相溶性にすぐれ、えられる光学材料の機械的強度や耐久性(形状安定性)を向上させる効果が大きいという点から、エチレングリコールジ(メタ)アクリレートおよび4ービニルベンジル(メタ)アクリレートがとくに好ましい。

【0071】前記架橋性モノマーは、単独でまたは2種以上を混合して用いることができ、その量は、目的とする光学材料の性質に応じて適宜調整すればよいが、かかる架橋性モノマーを用いるばあいには、とくに耐久性(形状安定性)を向上させる効果を充分に発現させるために、重合成分の0.01重量%以上、なかんづく0.1重量%以上とすることが好ましく、また光学材料が脆くなるおそれをなくすために、重合成分の20重量%以下、なかんづく10重量%以下とすることが好ましい。【0072】また、えられる光学材料の耐汚染性をさらに向上させようとするばあいには、炭化水素基の水素原子の一部がフッ素原子で置換された重合性化合物であるフッ素含有モノマーなどがモノマー(B)として用いられる

【0073】前記フッ素含有モノマーとしては、たとえば一般式(IV):

 $CH_2 = CR^4COOC_sH_{(2s-t-u+1)}F_t(OH)_u$ (IV)

4, 5, 5, 6, 6, 7, 7ードデカフルオロヘプチル (メタ) アクリレート、3, 3, 4, 4, 5, 5, 6, 6,7,7,8,8-ドデカフルオロオクチル(メタ) アクリレート、3, 3, 4, 4, 5, 5, 6, 6, 7, 7,8,8,8-トリデカフルオロオクチル(メタ)ア クリレート、2, 2, 3, 3, 4, 4, 5, 5, 6, 6、7、7、7ートリデカフルオロヘプチル(メタ)ア クリレート、3, 3, 4, 4, 5, 5, 6, 6, 7, 7, 8, 8, 9, 9, 10, 10 - ヘキサデカフルオロ デシル (メタ) アクリレート、3,3,4,4,5, 5, 6, 6, 7, 7, 8, 8, 9, 9, 10, 10, 1 0-ヘプタデカフルオロデシル(メタ)アクリレート、 3, 3, 4, 4, 5, 5, 6, 6, 7, 7, 8, 8, 9, 9, 10, 10, 11, 11-オクタデカフルオロ ウンデシル (メタ) アクリレート、3,3,4,4, 5, 5, 6, 6, 7, 7, 8, 8, 9, 9, 10, 1 0,11,11,11-ノナデカフルオロウンデシル (メタ) アクリレート、3, 3, 4, 4, 5, 5, 6, 6, 7, 7, 8, 8, 9, 9, 10, 10, 11, 1 1,12,12-エイコサフルオロドデシル(メタ)ア クリレート、2-ヒドロキシー4, 4, 5, 5, 6,

7, 7, 7-オクタフルオロー6-トリフルオロメチル ヘプチル (メタ) アグリレート、2-ヒドロキシー4, 4, 5, 5, 6, 6, 7, 7, 8, 9, 9, 9-ドデカフルオロー8-トリフルオロメチルノニル (メタ) アクリレート、2-ヒドロキシー4, 4, 5, 5, 6, 6, 7, 7, 8, 8, 9, 9, 10, 11, 11, 11-ヘキサデカフルオロー10-トリフルオロメチルウンデシル (メタ) アクリレートなどがあげられる。

【0075】前記フッ素含有モノマーのなかでは、えられる光学材料の耐汚染性を向上させる効果が大きいという点から、2,2,2ートリフルオロエチル(メタ)アクリレートおよび2,2,2,2′,2′,2′ーへキサフルオロイソプロピル(メタ)アクリレートがとくに好ましい。

【0076】前記フッ素含有モノマーは、単独でまたは 2種以上を混合して用いることができ、その量は、目的 とする光学材料の性質に応じて適宜調整すればよい。

【0077】たとえば、えられる光学材料の硬度を調節し、硬質性または軟質性を付与しようとするばあいには、たとえばアルキル基を有する重合性化合物であるアルキル(メタ)アクリレート類、アルキルスチレン類や、スチレンなどの硬度調節モノマーがモノマー(B)として用いられる。

【0078】前記アルキル(メタ)アクリレート類とし ては、たとえばメチル (メタ) アクリレート、エチル (メタ) アクリレート、イソプロピル (メタ) アクリレ ート、n-プロピル (メタ) アクリレート、イソブチル (メタ) アクリレート、n-ブチル(メタ) アクリレー ト、2-エチルヘキシル(メタ)アクリレート、n-オ クチル (メタ) アクリレート、nーデシル (メタ) アク リレート、nードデシル (メタ) アクリレート、tープ チル (メタ) アクリレート、ペンチル (メタ) アクリレ ート、 t-ペンチル (メタ) アクリレート、ヘキシル (メタ) アクリレート、ヘプチル (メタ) アクリレー ト、ノニル (メタ) アクリレート、ステアリル (メタ) アクリレート、シクロペンチル (メタ) アクリレート、 シクロヘキシル (メタ) アクリレートなどの直鎖状、分 岐鎖状または環状のアルキル (メタ) アクリレート; た とえば2-エトキシエチル (メタ) アクリレート、3-エトキシプロピル (メタ) アクリレート、2-メトキシ エチル (メタ) アクリレート、3-メトキシプロピル (メタ) アクリレートなどのアルコキシアルキル (メ タ) アクリレート; たとえばエチルチオエチル(メタ) アクリレート、メチルチオエチル (メタ) アリクレート などのアルキルチオアルキル (メタ) アクリレートなど があげられる。

【0079】前記アルキルスチレン類としては、たとえばα-メチルスチレン;メチルスチレン、エチルスチレ

ン、プロピルスチレン、ブチルスチレン、t-ブチルスチレン、イソブチルスチレン、ペンチルスチレンなどのアルキルスチレン;メチルー α -メチルスチレン、エチルー α -メチルスチレン、プロピルー α -メチルスチレン、ブチルー α -メチルスチレン、t-ブチルー α -メチルスチレン、イソブチルー α -メチルスチレン、ペンチルー α -メチルスチレンなどのアルキルー α -メチルスチレンなどがあげられる。

【0080】なお、前記硬度調節モノマーのなかでも、たとえば軟質コンタクトレンズなどの軟質光学材料をえようとするばあいには、単独重合体としたばあいにそのガラス転移温度(以下、Tgという)が40℃以下となるようなものが好ましく用いられる。また、たとえば硬質コンタクトレンズなどの硬質光学材料をえようとするばあいには、単独重合体としたばあいにそのTgが40℃よりも高いものが好ましく用いられる。さらに、他の重合成分との相溶性や共重合性にすぐれるという点から、スチレン、アルキル(メタ)アクリレートおよびアルキルスチレンがとくに好ましい。

【0081】前記硬度調節モノマーは、単独でまたは2種以上を混合して用いることができ、その量は、目的とする光学材料の材質に応じて適宜調整すればよい。

【0082】さらに、たとえば、えられる光学材料の表面親水性および透明性をさらに向上させようとするばあいには、たとえば一般式(V):

[0083]

$$R_1 - R_2 - O - C - X$$
 (V)

【0084】(式中、R₁は一般式:

[0085]

【化23】

$$R_3$$

$$I$$

$$H_2 C = C - C - O - I$$

【0086】(式中、Rgは水素原子またはメチル基を示す)で表わされる基または式:

[0087]

【化24】

$$H_2C = CH$$

【0088】で表わされる基、R₂は炭素数1~5のアルキレン基、Xは

[0089]

【化25】

【0090】を示す)で表わされるモノマー、一般式

(VI):

[0091]

【化26】

【0092】(式中、R4は一般式:

[0093]

【化27】

$$R_{5}$$
 $H_{2}C = C - C - O - R_{5} - C$

【0094】(式中、 R_5 は炭素数 $1\sim5$ のアルキレン 基、 R_6 は水素原子またはメチル基を示す)で表わされる基または一般式:

[0095]

【化28】

$$H_2 C = CH$$

【0096】 (式中、 R_7 は直接結合または炭素数 $1\sim$ 5のアルキレン基を示す)で表わされる基を示す)で表わされるモノマー、一般式 (VII):

[0097]

【化29】

$$z^{1}-0-c$$

$$\downarrow 0$$

【0098】(式中、Z¹およびZ²はそれぞれ独立して 一般式:

[0099]

【化30】

$$\begin{array}{c}
R_8 \\
I \\
H_2 C = C - C - O - R_8 - I
\end{array}$$

【0100】 (式中、 R_8 は水素原子またはメチル基、 R_9 は炭素数 $1\sim10$ のアルキレン基を示す) で表わされる基、一般式:

【0101】 【化31】

$$H_2C = CH - R_{10}$$

【0102】(式中、 R_{10} は炭素数 $1\sim10$ のアルキレン基を示す)で表わされる基または一般式:

 $H_2C = CH - O - R_{11} -$

(式中、 R_{11} は炭素数 $1\sim10$ のアルキレン基を示す) で表わされる基を示す) で表わされるモノマーなどがモノマー(B) として用いられる。

【0103】前記一般式 (V) で表わされるモノマーと しては、たとえば2-フタロイルオキシメチルメタクリ レート、2-フタロイルオキシエチルメタクリレート、 2-フタロイルオキシプロプルメタクリレート、3-フ タロイルオキシメチルメタクリレート、3-フタロイル オキシエチルメタクリレート、3-フタロイルオキシプ ロプルメタクリレート、4-フタロイルオキシメチルメ タクリレート、4-フタロイルオキシエチルメタクリレ ート、4-フタロイルオキシプロプルメタクリレート、 2-ヘキサヒドロフタロイルオキシメチルメタクリレー ト、2-ヘキサヒドロフタロイルオキシエチルメタクリ レート、2-ヘキサヒドロフタロイルオキシプロピルメ タクリレート、3-ヘキサヒドロフタロイルオキシメチ ルメタクリレート、3-ヘキサヒドロフタロイルオキシ エチルメタクリレート、3-ヘキサヒドロフタロイルオ キシプロピルメタクリレート、4-ヘキサヒドロフタロ イルオキシメチルメタクリレート、4-ヘキサヒドロフ タロイルオキシエチルメタクリレート、4-ヘキサヒド ロフタロイルオキシプロピルメタクリレート、2-フタ ロイルオキシメチルアクリレート、2-フタロイルオキ シエチルアクリレート、2-フタロイルオキシプロピル アクリレート、3-フタロイルオキシメチルアクリレー ト、3-フタロイルオキシエチルアクリレート、3-フ

タロイルオキシプロピルアクリレート、4-フタロイル オキシメチルアクリレート、4-フタロイルオキシエチ ルアクリレート、4-フタロイルオキシプロピルアクリ レート、2-ヘキサヒドロフタロイルオキシメチルアク リレート、2-ヘキサヒドロフタロイルオキシエチルア クリレート、2-ヘキサヒドロフタロイルオキシプロピ ルアクリレート、3-ヘキサヒドロフタロイルオキシメ チルアクリレート、3-ヘキサヒドロフタロイルオキシ エチルアクリレート、3-ヘキサヒドロフタロイルオキ シプロピルアクリレート、4-ヘキサヒドロフタロイル オキシメチルアクリレート、4-ヘキサヒドロフタロイ ルオキシエチルアクリレート、4-ヘキサヒドロフタロ イルオキシプロピルアクリレート、4-メタクリロイル オキシメチルトリメリット酸、4-メタクリロイルオキ シエチルトリメリット酸、4-メタクリロイルオキシプ ロピルトリメリット酸、4-アクリロイルオキシメチル トリメリット酸、4-アクリロイルオキシエチルトリメ リット酸、4-アクリロイルオキシプロピルトリメリッ ト酸、2-フタロイルオキシメチルスチレン、2-ヘキ サヒドロフタロイルオキシメチルスチレン、アーメタク リロイルオキシメチルナフト工酸、フーメタクリロイル オキシエチルナフトエ酸、アーメタクリロイルオキシプ ロピルナフト工酸などがあげられ、これらは単独でまた は2種以上を混合して用いることができる。これらのな かでは、すぐれた透明性および表面親水性をより効果的 に光学材料に付与することができるという点から、式:

【0104】 【化32】

【0105】で表わされる2-フタロイルオキシエチル

メタクリレートおよび式: 【0106】

【化33】

$$H_2 C = C - C - C - C_2 H_4 - C - C$$

【0107】で表わされる2ーヘキサヒドロフタロイル オキシエチルメタクリレートがとくに好ましい。

【0108】前記一般式(VI)で表わされるモノマーとしては、たとえば(4-(メタ)アクリロイルオキシメチル)トリメリット酸無水物、(4-(メタ)アクリロイルオキシエチル)トリメリット酸無水物、(4-(メタ)アクリロイルオキシプロビル)トリメリット酸無水物、(4-ビニルベンジル)トリメリット酸無水物などがあげられ、これらは単独でまたは2種以上を混合して用いることができる。これらのなかでは、すぐれた透明性および表面親水性をより効果的に光学材料に付与することができるという点から、式:

【0109】 【化34】

$$H_{2}C = C - C - O - C_{2}H_{4} - O - C$$

【0110】で表わされる(4-メタクリロイルオキシエチル)トリメリット酸無水物がとくに好ましい。

【 0 1 1 1 】 前記一般式 (VII) で表わされるモノマー としては、たとえば

【0112】 【化35】

$$CH_{3}$$

$$H_{2}C = C - C - O - C_{2}H_{4} - O - C - C - COOH$$

$$CH_{3}$$

$$H_{2}C = CH - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2}$$

$$CH_{3}$$

$$H_{2}C = CH - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2}$$

$$CH_{3}$$

$$H_{2}C = CH - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2}$$

$$CH_{3}$$

$$H_{2}C = CH - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2}$$

$$CH_{3}$$

$$H_{2}C = CH - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2}$$

$$CH_{3}$$

$$H_{2}C = CH - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2}$$

$$CH_{3}$$

$$H_{2}C = CH - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2} - CH_{2}$$

$$CH_{3}$$

$$CH_$$

【0113】などがあげられ、これらは単独でまたは2種以上を混合して用いることができる。これらのなかでは、すぐれた表面親水性および透明性をより効果的に光

学材料に付与することができるという点から、式: 【0114】 【化36】

$$CH_3$$
 $H_2C = C - C - O - C_2H_4 - O - C$
 $C - O - CH_2$
 $C - O - CH_2$
 $C - O - CH_2$
 $C - O - CH_2$

【0115】で表わされる化合物がとくに好ましい。 【0116】また、えられる光学材料に紫外線吸収性を付与したり、光学材料を着色しようとするばあいには、たとえば重合性紫外線吸収剤、重合性色素、重合性紫外線吸収性色素などがモノマー(B)として用いられる。【0117】前記重合性紫外線吸収剤の具体例としては、たとえば2-ヒドロキシー4-(メタ)アクリロイルオキシベンゾフェノン、2-ヒドロキシー4-(メ タ)アクリロイルオキシー5ーtーブチルベンゾフェノン、2-ヒドロキシー4-(メタ)アクリロイルオキシー2, 4, -ジクロロベンゾフェノン、2-ヒドロキシー4-(メタ)アクリロイルオキシシー4-(2, -ヒドロキシー3, -(メタ)アクリロイルオキシプロポキシ)ベンゾフェノンなどのベンゾフェノン系重合性紫外線吸収剤; 2-(2, -ヒドロキシー5, -(メタ)アクリロイルオキシエチルフェニル)-2H-ベンゾトリアゾール、2-(2, -ヒドロキシ

-5′-(メタ)アクリロイルオキシエチルフェニル)
-5-クロロ-2H-ベンゾトリアゾール、2-(2′-ヒドロキシ-5′-(メタ)アクリロイルオキシプロ
ピルフェニル)-2H-ベンゾトリアゾール、2(2′-ヒドロキシ-5′-(メタ)アクリロイルオキシプロピルー3′-t-ブチルフェニル)-5-クロロー2H-ベンゾトリアゾールなどのベンゾトリアゾール系重合性紫外線吸収剤;2-ヒドロキシ-4-メタクリロイルオキシメチル安息香酸フェニルなどのサリチル酸誘導体系重合性紫外線吸収剤;その他2-シアノー3-フェニル-3-(3′-(メタ)アクリロイルオキシフェニル)プロペニル酸メチルエステルのような重合性紫外線吸収剤などがあげられ、これらは単独でまたは2種以上を混合して用いることができる。

【0118】前記重合性色素の具体例としては、たとえ ば1-フェニルアゾー4-(メタ)アクリロイルオキシ ナフタレン、1-フェニルアゾー2-ヒドロキシー3-(メタ) アクリロイルオキシナフタレン、1-ナフチル アゾー2-ヒドロキシー3-(メタ)アクリロイルオキ シナフタレン、1-(α-アントリルアゾ)-2-ヒド ロキシー3-(メタ)アクリロイルオキシナフタレン、 1-((4'-(フェニルアゾ)-フェニル)アゾ)-2-ヒドロキシ-3-(メタ)アクリロイルオキシナフ タレン、1-(2',4'-キシリルアゾ)-2-(メ タ) アクリロイルオキシナフタレン、1 - (o-トリル アゾ)-2-(メタ)アクリロイルオキシナフタレン、 2-(m-(メタ)アクリロイルアミドーアニリノ)-4.6-ビス(1'-(o-トリルアゾ)-2'-ナフ チルアミノ)-1,3,5-トリアジン、2-(m-ビ ニルアニリノ) -4-(4′-ニトロフェニルアゾ)-アニリノ) -6-クロロ-1, 3, 5-トリアジン、2 - (1'-(o-トリルアゾ)-2'-ナフチルオキ シ) -4-(m-ビニルアニリノ) -6-クロロ-1, 3,5-トリアジン、2-(p-ビニルアニリノ)-4 - (1'-(o-トリルアゾ)-2'ナフチルアミノ) -6-クロロ-1,3,5-トリアジン、N-(1'-(0-トリルアゾ)-2'-ナフチル)-3-ビニルフ タル酸モノアミド、N-(1'-(o-トリルアゾ)-2′-ナフチル)-6-ビニルフタル酸モノアミド、3 ービニルフタル酸- (4'-(p-スルホフェニルア ゾ) -1′-ナフチル) モノエステル、6-ビニルフタ ル酸- (4′-(p-スルホフェニルアゾ)-1′-ナ フチル) モノエステル、3-(メタ) アクリロイルアミ ドー4-フェニルアゾフェノール、3-(メタ)アクリ ロイルアミドー4ー(8′ーヒドロキシー3′,6′ー ジスルホー1′ーナフチルアゾ)ーフェノール、3ー (メタ) アクリロイルアミドー4ー(1'-フェニルア ゾー2′ーナフチルアゾ)ーフェノール、3ー(メタ) アクリロイルアミドー4ー(p-トリルアゾ)-フェノ ール、2-アミノー4-(m-(2'-ヒドロキシー

1′-ナフチルアゾ)アニリノ)-6-イソプロペニル -1.3.5-トリアジン、2-アミノ-4-(N-メ チルーpー(2′ーヒドロキシー1′ーナフチルアゾ) アニリノ) -6-イソプロペニル-1,3,5-トリア ジン、2-アミノ-4-(m-(4'-ヒドロキシー 1′-フェニルアゾ)アニリノ)-6-イソプロペニル -1, 3, 5-トリアジン、2-アミノ-4-(N-メ チルーpー(4′ーヒドロキシフェニルアゾ)アニリ ノ) -6-イソプロペニル-1,3,5-トリアジン、 2-アミノ-4-(m-(3'-メチル-1'-フェニ ルー5′ーヒドロキシー4′ーピラゾリルアゾ)アニリ ノ) -6-イソプロペニル-1, 3, 5-トリアジン、 2-アミノ-4-(N-メチル-p-(3'-メチル-1′-フェニルー5′-ヒドロキシー4′-ピラゾリル アゾ) アニリノ) -6-イソプロペニル-1, 3, 5-トリアジン、2-アミノ-4-(p-フェニルアゾアニ リノ) -6-イソプロペニル-1,3,5-トリアジ ン、4-フェニルアゾー7-(メタ)アクリロイルアミ ドー1ーナフトールなどのアゾ系重合性色素;1,5-ビス((メタ)アクリロイルアミノ)-9,10-アン トラキノン、1-(4'-ビニルベンゾイルアミド)-9, 10-アントラキノン、4-アミノ-1-(4'-ビニルベンゾイルアミド)-9,10-アントラキノ ン、5-アミノー1-(4'-ビニルベンゾイルアミ ド) -9, 10-アントラキノン、8-アミノ-1-(4'-ビニルベンゾイルアミド)-9,10-アント ラキノン、4-ニトロ-1-(4'-ビニルベンゾイル アミド) -9, 10-アントラキノン、4-ヒドロキシ -1-(4'-1)アントラキノン、1-(3'-ビニルベンゾイルアミ ド) -9, 10-アントラキノン、1-(4'-イソプ ロペニルベンゾイルアミド)-9,10-アントラキノ ン、1-(3'-イソプロペニルベンゾイルアミド)-9,10-アントラキノン、1-(2'-イソプロペニ ルベンゾイルアミド)-9,10-アントラキノン、 1, 4-ビス (4'-ビニルベンゾイルアミド)-9, ロペニルベンゾイルアミド)-9,10-アントラキノ ン、1,5'-ビスー(4'-ビニルベンゾイルアミ ド) -9, 10-アントラキノン、1, 5-ピスー (4'-イソプロペニルベンゾイルアミド)-9,10 -アントラキノン、1-メチルアミノ-4-(3´ービ ニルベンゾイルアミド)-9,10-アントラキノン、 1-メチルアミノ-4-(4'-ビニルベンゾイルオキ シエチルアミノ)-9,10-アントラキノン、1-ア ミノー4-(3'-ビニルフェニルアミノ)-9,10 -アントラキノン-2-スルホン酸、1-アミノ-4-(4'-ビニルフェニルアミノ)-9,10-アントラ キノン-2-スルホン酸、1-アミノ-4-(2'-ビ ニルベンジルアミノ)-9,10-アントラキノン-2

-スルホン酸、1-アミノ-4-(3'-(メタ)アク リロイルアミノフェニルアミノ)-9,10-アントラ キノン-2-スルホン酸、1-アミノ-4-(3'-(メタ) アクリロイルアミノベンジルアミノ) -9,1 0-アントラキノン-2-スルホン酸、1-(β-エト キシカルボニルアリルアミノ)-9,10-アントラキ ノン、 $1-(\beta-カルボキシアリルアミノ)-9,10$ -アントラキノン、1, 5-ジー(β -カルボキシアリ ルアミノ)-9,10-アントラキノン、1,5-ジー (β-イソプロポキシカルボニルアリルアミノ)-5-ベンゾイルアミドー9、10-アントラキノン、2-(3'-(メタ)アクリロイルアミドーアニリノ)-4 - (3'-(3"-スルホ-4"-アミノアントラキノ ンー1"-イル)ーアミノーアニリノ)ー6ークロロー 1, 3, $5-hyr = 2v \cdot (3' - (3/2) r -$ ロイルアミドーアニリノ) -4-(3'-(3"-スル ホー4"-アミノアントラキノン-1"-イル)-アミ ノーアニリノ) -6-ヒドラジノー1,3,5-トリア ジン、2,4-ビスー((4"-メトキシアントラキノ ンー1"-イル)-アミノ)-6-(3'-ビニルアニ リノ)-1,3,5-トリアジン、2-(2'-ビニル フェノキシ) -4-(4'-(3"-スルホー4"-ア ミノアントラキノンー1"ーイルーアミノ)ーアニリー ノ) -6-クロロ-1,3,5-トリアジンなどのアン トラキノン系重合性色素: o - ニトロアニリノメチル (メタ) アクリレートなどのニトロ系重合性色素; (メ タ) アクリロイル化テトラアミノ銅フタロシアニン、 (メタ) アクリロイル化 (ドデカノイル化テトラアミノ 銅フタロシアニン)などのフタロシアニン系重合性色素 などがあげられ、これらは単独でまたは2種以上を混合 して用いることができる。

【0119】前記重合性紫外線吸収色素の具体例として は、たとえば2、4-ジヒドロキシ-3(p-スチレノ アゾ) ベンゾフェノン、2,4-ジヒドロキシー5-(p-スチレノアゾ)ベンゾフェノン、2,4-ジヒド ロキシー3-(p-(メタ)アクリロイルオキシメチル フェニルアゾ) ベンゾフェノン、2,4-ジヒドロキシ -5-(p-(メタ)アクリロイルオキシメチルフェニ ルアゾ)ベンゾフェノン、2,4-ジヒドロキシー3-(p-(メタ)アクリロイルオキシエチルフェニルア ゾ) ベンゾフェノン、2,4-ジヒドロキシ-5-(p - (メタ) アクリロイルオキシエチルフェニルアゾ) ベ ンゾフェノン、2,4-ジヒドロキシー3-(p-(メ タ)アクリロイルオキシプロピルフェニルアゾ)ベンゾ フェノン、2,4ージヒドロキシー5ー(p-(メタ) アクリロイルオキシプロピルフェニルアゾ) ベンゾフェ ノン、2,4-ジヒドロキシー3-(0-(メタ)アク リロイルオキシメチルフェニルアゾ) ベンゾフェノン、 2, 4-ジヒドロキシ-5-(o-(メタ)アクリロイ ルオキシメチルフェニルアゾ)ベンゾフェノン、2,4

ージヒドロキシー3-(o-(メタ)アクリロイルオキ シエチルフェニルアゾ)ベンゾフェノン、2,4-ジヒ ドロキシー5-(o-(メタ)アクリロイルオキシエチ ルフェニルアゾ) ベンゾフェノン、2,4-ジヒドロキ シ-3-(o-(メタ)アクリロイルオキシプロピルフ ェニルアゾ)ベンゾフェノン、2,4-ジヒドロキシー 5-(o-(メタ)アクリロイルオキシプロピルフェニ ルアゾ) ベンゾフェノン、2,4-ジヒドロキシー3-(p-(N, N-ジ(メタ) アクリロイルオキシエチル アミノ)フェニルアゾ)ベンゾフェノン、2,4-ジヒ ドロキシー5-(p-(N, N-ジ(メタ)アクリロイ ルオキシエチルアミノ) フェニルアゾ) ベンゾフェノ ン、2, 4-ジとドロキシ-3-(o-(N, N-ジ)(メタ) アクリロイルオキシエチルアミノ) フェニルア ゾ)ベンゾフェノン、2,4-ジヒドロキシー5-(o - (N, N-ジ(メタ)アクリロイルオキシエチルアミ ノ)フェニルアゾ)ベンゾフェノン、2、4ージヒドロ キシー3-(p-(N-エチル-N-(メタ)アクリロ イルオキシエチルアミノ)フェニルアゾ)ベンゾフェノ ン、2,4-ジヒドロキシ-5-(p-(N-エチルー N-ジ(メタ) アクリロイルオキシエチルアミノ) フェ ニルアゾ)ベンゾフェノン、2,4-ジヒドロキシー3 - (o-(N-エチル-N-(メタ)アクリロイルオキ シエチルアミノ)フェニルアゾ)ベンゾフェノン、2, 4-ジヒドロキシ-5-(o-(N-エチル-N-ジ (メタ) アクリロイルオキシエチルアミノ) フェニルア ゾ) ベンゾフェノン、2,4-ジヒドロキシー3-(p - (N-エチル-N-(メタ)アクリロイルアミノ)フ ェニルアゾ)ベンゾフェノン、2,4-ジヒドロキシー 5-(p-(N-エチル-N-ジ(メタ)アクリロイル アミノ)フェニルアゾ)ベンゾフェノン、2,4-ジヒ ドロキシー3-(o-(N-エチル-N-(メタ)アク リロイルアミノ) フェニルアゾ) ベンゾフェノン、2, 4-ジヒドロキシー5-(o-(N-エチルーN-ジ (メタ) アクリロイルアミノ) フェニルアゾ) ベンゾフ ェノンなどのベンゾフェノン系重合性紫外線吸収性色素 や、2-ヒドロキシ-4-(p-スチレノアゾ)安息香 酸フェニルなどの安息香酸系重合性紫外線吸収性色素な どがあげられ、これらは単独でまたは2種以上を混合し て用いることができる。

【0120】前記重合性紫外線吸収剤、重合性色素および重合性紫外線吸収性色素の量は、目的とする光学材料の性質に応じて適宜調整すればよいが、材料の厚さに大きく影響されることを考慮することが好ましい。なお、光学材料の物性、たとえば機械的強度などが低下しないようにしたり、また紫外線吸収剤や色素の生体適合性を考慮し、生体組織に直接接触するコンタクトレンズや生体中に埋め込む眼内レンズなどのような眼用レンズの材料としては適さなくなるおそれをなくすためには、これらの量は、重合成分の3重量%以下であることが好まし

く、さらに好ましくは0.1~2重量%である。このほか、とくに色素のばあいには、その量が多すぎると材料の色が濃くなりすぎて透明性が低下し、材料が可視光線を透過しにくくなることを考慮し、適宜調整することが好ましい。

【0121】なお、本発明においては、前記モノマー(B)のうち、ボリシロキサンマクロモノマー以外のモノマーも、いずれも1種または2種以上を選択してマクロモノマーとし、これをモノマー(B)の1つとして重合成分に配合してもよい。

【0122】前記モノマー(A)および必要に応じてモノマー(B)を含有した重合成分は、たとえばコンタクトレンズ、眼内レンズなどの眼用レンズや、人工角膜、ゴーグル、眼鏡などの目的とする光学材料の用途に応じて適宜調整し、重合に供せられる。

【0123】本発明では、モノマー(A)および必要に応じてモノマー(B)を含有した重合成分を、たとえば前記した量の範囲内で所望量を調整し、これにラジカル重合開始剤を添加して通常の方法で重合させることにより、重合体をうることができる。

【0124】前記通常の方法とは、たとえばラジカル重合開始剤を添加したのち、室温~約130℃の温度範囲で徐々に加熱するか、マイクロ波、紫外線、放射線(ア線)などの電磁波を照射して重合を行なう方法である。加熱重合させるばあいには、段階的に昇温させてもよい。重合は塊状重合法によってなされてもよいし、溶媒などを用いた溶液重合法によってなされてもよく、またその他の方法によってなされてもよい。

【0125】前記ラジカル重合開始剤の代表例としては、たとえばアゾビスイソブチロニトリル、アゾビスジメチルバレロニトリル、ベンゾイルパーオキサイド、セーブチルハイドロパーオキサイド、クメンハイドロパーオキサイドなどがあげられ、これらは単独でまたは2種以上を混合して用いることができる。なお、光線などを利用して重合させるばあいには、光重合開始剤や増感剤をさらに添加することが好ましい。前記重合開始剤や増感剤の量は、重合成分全量100部(重量部、以下同様)に対して約0.001~2部、なかんづく約0.01~1部であることが好ましい。

【0126】光学材料の一例として、たとえばコンタクトレンズや眼内レンズなどの眼用レンズとして成形するばあい、当業者が通常行なっている成形方法を採用することができる。かかる成形方法としては、たとえば切削加工法や鋳型(モールド)法などがある。切削加工法は、重合を適当な型または容器中で行ない、棒状、ブロック状、板状の素材(重合体)をえたのち、切削加工、研磨加工などの機械的加工によって所望の形状に加工する方法である。また鋳型法は、所望の眼用レンズの形状に対応した型を用意し、この型のなかで前記重合成分の重合を行なって成形物をえ、必要に応じて機械的に仕上

げ加工を施す方法である。

【 0 1 2 7 】本発明の光学材料を、室温付近の温度で軟質な材料としてうるばあいには、たとえば眼用レンズを成形する際には、一般に、鋳型法による成形方法を採用することが好ましい。かかる鋳型法としては、たとえばスピンキャスト法やスタティックキャスト法などがある。

【0128】また、これらの方法とは別に、たとえば軟質な光学材料に硬質ポリマーを与えるモノマーを含浸させ、しかるのちに該モノマーを重合せしめ、全体を硬質化させ、切削加工を施し、所望の形状に加工した成形物から硬質ポリマーを除去し、軟質材料からなる成形品(たとえば眼用レンズ)をうる方法(特開昭62-2780241号公報、特開平1-11854号公報)なども、本発明に好ましく適用することができる。

【0129】さらに、たとえば眼内レンズをうるばあいには、レンズの支持部をレンズとは別に作製し、あとでレンズに取付けてもよいし、レンズと同時に(一体的に)成形してもよい。

[0130]

【実施例】つぎに、本発明の光学材料を実施例に基づい てさらに詳細に説明するが、本発明はかかる実施例のみ に限定されるものではない。

【0131】実施例1~5および比較例1~2(酸素透過性硬質光学材料の製造)

表1に示される重合成分および該重合成分100部に対して重合開始剤として2,2'ーアゾビス(2,4ージメチルバレロニトリル)(以下、V-65という)0.1部を均一に混合し、透明な溶液をえた。これを内径が15mmのガラス製の試験管内に注入し、脱酸素剤を備え付けて密栓した。

【0132】つぎに、かかる試験管を循環式恒温水槽内に移し、35℃で40時間、50℃で8時間重合させたのち、熱風循環式乾燥器内に試験管を移し、60~120℃の温度範囲で、約16時間にわたって徐々に昇温させながら加熱して重合を完結し、直径約15mmの棒状の重合体をえた。実施例1~5でえられた重合体は、いずれも透明であり、光学材料として好適に利用しうるものであった。

【0133】えられた棒状の重合体を所望の厚さになるように切断し、切削研磨加工を施して試験片を作製した。この試験片の物性として、酸素透過係数、接触角、屈折率および耐衝撃強度を以下の方法にしたがって調べた。その結果を表1に示す。

【 O 1 3 4 】 (イ)酸素透過係数(D K_{0.2}) 理科精機工業 (株) 製の製科研式フィルム酸素透過率計

理科精機工業(休)聚の製料研式ノイルム酸素透過率計 を用い、35℃の生理食塩水中にて試験片の酸素透過係 数を測定した。

【0135】なお、かかる酸素透過係数の単位は、ml (STP)・cm²/(cm³·sec·mmHg)であ

り、表1中の数値は、試験片の厚さが0.2mmのとき の酸素透過係数に1011を乗じた値である。

【0136】(口)接触角

ゴニオメータを用い、厚さ4mmの乾燥試験片の接触角 (度)を、温度25℃で気泡法にて測定した。

【0137】(ハ)屈折率(n_D)

アタゴ屈折率計1T((株)アタゴ製)を用い、直径1 0.0mm、厚さ4mmの試験片の屈折率(単位なし) を、温度25℃、相対温度50%の条件下で測定した。 【0138】(二)耐衝撃強度

温度25℃、相対湿度50%の恒温恒湿室内で、荷重 6.75gの鋼球を厚さ0.5mmの試験片上に落錘さ せ、試験片が破断したときの高さ (mm)を測定して耐 衝撃強度とした。

【0139】なお、表1および後述する表2中の重合成 分の略号は、以下に示すとおりである。

【0140】SiIA:式:

[0141]

【化37】

$$H_{2}C = C$$

$$CH_{2} - C - O - C_{3}H_{6} - Si - CH_{3}$$

$$CH_{2} - C - O - C_{3}H_{6} - Si - CH_{3}$$

$$CH_{3}$$

【0142】で表わされるβ-トリメチルシリルプロピ ルイタコネートモノエステル

TMA-SiIA:式: [0143] 【化38】

$$H_{2}C = \begin{pmatrix} CH_{3} \\ COO - Si - CH_{3} \\ I \\ CH_{3} \\ CH_{2} - C - O - C_{3}H_{6} - Si - CH_{3} \\ I \\ O \\ CH_{3} \end{pmatrix}$$

【0144】で表わされるαートリメチルシリルーβー トリメチルシリルプロピルイタコネート

SiSt:トリス (トリメチルシロキシ) シリルスチレ

SiMA: トリス (トリメチルシロキシ) シリルプロピ ルメタクリレート

6FMA: 2, 2, 2, 2', 2', 2'-\4+\frac{1}{2}\to

オロイソプロピルメタクリレート NVP: N-ビニル-2-ピロリドン

MAA:メタクリル酸

DMAA: N, N-ジメチルアクリルアミド VBMA: 4ービニルベンジルメタクリレート EDMA: エチレングリコールジメタクリレート

[0145]

【表1】

表

				重合成	試験片の物性							
実施例番 号	モノマ	- (A)	モノマー (B)						酸素透過	接触角	屈折率	耐衝擊強度
	SilA	TMS - SiIA	SiSt	6FMA	NÝP	MAA	VBMA	EDMA	係数	(度)	(-)	(高さ(mm))
1	10	_	46	54	-	_	6	1	128	73	1.436	42
2	10	_	46	44	5.6	4.3	6	1	87	68	1.447	46
3	-	10	46	44	5.6	4.3	6	1	87	61	1.448	49
4	100	_	-	_	-	-	<u> </u>	5	40	45	1.482	66
5	-	100	-	-	-	-	_	5	74	24	1.472	
比較例		-	56	54	-	_	6	1	103	90	1.432	20
2	-	_	46	44	5.6	4.3	6	ı	110	72	1.435	40

【0146】表1に示された結果から、実施例1~5で えられた試験片は、いずれも酸素透過性にすぐれ、接触 角が小さいことから表面親水性にすぐれ、比較的高い屈 折率および耐衝撃強度を有するものであることがわか

る。しかもモノマー(A)が用いられた実施例1の試験 片と、実施例1において、モノマー(A)が用いられず にモノマー (B) のみが用いられた比較例1の試験片と 比較すると、またモノマー(A)が用いられた実施例。

2、3の試験片と、実施例2、3において、モノマー(A)が用いられずにモノマー(B)のみが用いられた比較例2の試験片とを比較すると、実施例1および2、3の試験片は、それぞれ比較例1および2の試験片と比べて高屈折率であり、さらに接触角が小さいことから表面親水性にすぐれ、高耐衝撃強度を有するものであることがわかる。

【0147】実施例6および比較例3(軟質ヒドロゲル 光学材料の製造)

表2に示される重合成分および該重合成分100部に対して重合開始剤としてV-65 0.15部を用いたほかは実施例1~5および比較例1~2と同様にして直径約15mmの棒状の重合体をえた。実施例6でえられた重合体は、いずれも透明であり、光学材料として好適に利用しうるものであった。

【0148】えられた棒状の重合体から実施例1~5および比較例1~2と同様にして試験片を作製した。この試験片の物性として、含水率、線膨潤率および脂質付着量を以下の方法にしたがって調べた。その結果を表2に示す。

成分 オレイン酸 リノール酸 トリパルミチン セチルアルコール パルミチン酸 スパームアセチ コレステロール パルミチン酸コレステロール 卵黄レシチン

【0155】つぎに、この人工眼脂中に直径12.7mm、厚さ1mmの試験片を37℃で5時間浸漬させ、流水洗浄したのち、この試験片に付着した脂質をエタノールとエーテルとの混合溶媒(エタノール:エーテル=3:1(容積比))1mlにて抽出した。

【0156】えられた脂質抽出液 200μ 1に濃硫酸1m1を加え、さらにバニリン3mgおよびリン酸2m1を混合したのち、吸光度計((株)島津製作所製、UV-2400PC)を用い、この溶液の波長540nmでの吸光度を測定した。

【0157】一方、コントロールとして、前記人工眼脂

【0149】(ホ)含水率

直径12mm、厚さ0.5mmの試験片の重量(Wo(g))を測定したのち、この試験片を20℃の水中に 浸漬させ、平衡含水状態での試験片の重量(W(g)) を測定した。これらの測定値を用い、次式に基づいて20℃での含水率(重量%)を算出した。

[0150]

[含水率 (重量%)] = {(W-Wo)/W}×100 【0151】(へ)線膨潤率

直径12mm、厚さ0.2mmの試験片を20℃の水中に浸漬させ、平衡含水状態での試験片の直径(D(mm))を測定した。この測定値を用い、次式に基づいて20℃での線膨潤率(%)を算出した。

[0152]

[線膨潤率 (%)] = {(D-12)/D}×100 【0153】(ト)脂質付着量

まず、以下に示す成分からなる人工眼脂 (pH7の緩衝液)を調製した。

[0154]

量(g) 0.3 0.3 4.0 1.0 0.3 4.0 0.4 0.4

のかわりに生理食塩水を用いたほかは前記と同様にして 吸光度を測定した。

【0158】さらに、前記人工眼脂を用いて各種濃度における吸光度を測定し、前記コントロールの吸光度と合わせて検量線を作成した。

【0159】この検量線に、前記試験片の脂質抽出液の 吸光度を照らし合わせ、単位面積あたりの脂質付着量 (mg/cm²)を求めた。

[0160]

【表2】

実施例番 号		重	合成分	試験片の物性				
	モノマー (A)		モノマ	- (B)	含水率	線影測率	脂質付替量	
	TMS - SiIA	NVP	SIMA	DMAA	EDMA	(重量%)	(%)	(mg/cm ²)
6	20	_	50	30	0.5	37	17.1	0.27
比較例 3	-	20	50	30	0.5	44	21.6	0.77

【0161】表2に示された結果から、モノマー(A) が用いられた実施例6でえられた試験片は、モノマー (A) が用いられずにモノマー(B) のみが用いられた 比較例3の試験片と比べて、とくに脂質付着量が少な く、耐脂質汚染性にすぐれることがわかる。

[0162]

【発明の効果】本発明の光学材料は、透明性にすぐれ、

しかも酸素透過性、表面濡れ性および耐汚染性にすぐ れ、さらに高屈折率および高耐衝撃強度を有するもので ある。

【0163】したがって、本発明の光学材料は、たとえ ばコンタクトレンズ、眼内レンズなどの眼用レンズ、人 工角膜、ゴーグル、眼鏡などに好適に使用することがで きる。

フロントページの続き

(51) Int. Cl. 6

識別記号

// CO8F 290/06

FΙ CO8F 290/06